17

Thiobenzamides, process for their preparation and medicaments containing them

Patent number:

EP0937711

Publication date:

1999-08-25

Inventor:

KUCZNIERZ RALF DR (DE); GRAMS FRANK DR (DE);

LEINERT HERBERT DR (DE); STEGMEIER

KARLHEINZ DR (DE); VON DER SAAL WOLFGANG

DR (DE)

Applicant:

ROCHE DIAGNOSTICS GMBH (DE)

Classification:

- international:

C07C327/48; A61K31/165; A61K31/18

- european:

C07C327/48, C07D213/75B2, C07D213/79E2,

C07D213/79E4, C07D213/80B7, C07D213/80C7

Application number: EP19980102751 19980218 Priority number(s): EP19980102751 19980218

Abstract of EP0937711

Thiobenzamide derivatives (I) and their hydrates, solvates and salts are new. Thiobenzamide derivatives of formula (I) and their hydrates, solvates and salts are new. R<1> = H, halo, OH, NH2, NO2, COOH, carbamoyl, thiocarbamoyl, alkyl, cycloalkyl, alkenyl, alkynyl, alkoxy, hydroxyalkyl, alkoxyalkyl, aralkyloxy, alkenyloxy, alkynyloxy, carboxyalkyl, alkoxycarbonyl, alkenyloxycarbonyl, alkynyloxycarbonyl, alkoxycarbonylalkyl, alkenyloxycarbonylalkyl or alkynyloxycarbonylalkyl; R<2> independently has the same meanings as R<1>, except for thiocarbamoyl; R<3>, R<4> independently have the same meanings as R<1>, or R<3> and R<4> together form a condensed aromatic group e.g. naphthyl, quinoline or isoquinoline; A = phenylene, thiophen-2,3-diyl, thiophen-3,4-diyl, furan-2,3diyl, furan-3,4-diyl, pyridin-2,3-diyl, pyridin-3,4diyl, pyridin-5,6-diyl, pyridazin-3,4-diyl or pyridazin-4,5-diyl, X = alkylene, CO or SO2.

Also published as:

Cited documents:

E US5612363

WO9942439 (A1)

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



EP 0 937 711 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

- (43) Veröffentlichungstag: 25.08.1999 Patentblatt 1999/34
- (51) Int. Cl.⁶: **C07C 327/48**, A61K 31/165, A61K 31/18

- (21) Anmeldenummer: 98102751.9
- (22) Anmeldetag: 18.02.1998
- (84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(71) Anmelder: Roche Diagnostics GmbH 68298 Mannheim (DE)

(72) Erfinder:

- Kucznierz, Ralf, Dr. 67098 Bad Dürkhelm (DE)
- Grams, Frank, Dr.
 68219 Mannheim (DE)

(11)

- Leinert, Herbert, Dr. 64646 Heppenheim (DE)
- von der Saal, Wolfgang, Dr. 69469 Weinheim (DE)
- Stegmeler, Karlheinz, Dr. 64646 Heppenheim (DE)
- (54) Neue Thiobenzamide, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie diese enthaltende Arzneimittel
- (57) Die Erfindung betrifft neue Thiobenzamide der allgemeinen Formel I

$$R1$$
 A
 NH
 $R1$
 $R3$
 $R4$

in der R¹ bis R⁴, die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, sowie deren Hydrate, Solvate und physiologisch verträgliche Salze, optisch aktive Formen, Racemate und Diastereomerengemische, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie Arzneimittel, die diese Verbindungen enthalten zur Behandlung thromboembolischer Erkrankungen.

EP 0 937 711 A1

Beschreibung

5

10

15

20

30

40

45

50

55

[0001] Die Erfindung betrifft neue Thiobenzamide der allgemeinen Formel I

$$R1$$
 A
 NH
 $R1$
 $R3$
 $R4$

25 in der

 R^1

35 R²

ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carbamoylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Alkylgruppe, eine Cycloal-kylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkinylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Hydroxyalkylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Carboxyalkylgruppe, eine Alkoxycarbonylgruppe, eine Alkenyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe oder eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe sein können;

ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carboxylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkenyloxygruppe, eine Carboxyalkylgruppe, eine Alkoxycarbonylgruppe, eine Alkenyloxycarbonylgruppe, eine Alkenyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe sein können;

R³, R⁴ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carbamoylgruppe, eine Thiocarbarmoylgruppe, eine Alkylgruppe, eine Cycloalkylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkinylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe oder eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe sein k\u00f6nnen oder R³ und R⁴ zusammen mit dem Arylrest, an den sie gebunden sind einen kondensierten Aromaten wie einen Naphthylrest, einen Chinolinrest oder einen Isochinolinrest bilden;



eines der aromatischen Fragmente Phenylen, Thiophen-2,3-diyl, Thiophen-3,4-diyl, Furan-2,3-diyl, Furan-

3,4-diyl, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin-5,6-diyl, Pyridazin-3,4-diyl oder Pyridazin-4,5-diyl bedeutet und

X eine geradkettige oder verzweigte Alkylengruppe, eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet,

sowie Hydrate, Solvate und physiologisch verträgliche Salze davon. Gegenstand der Erfindung sind auch die optisch aktiven Formen, die Racemate und die Diastereomerengemische dieser Verbindungen.

[0002] Die Erfindung betrifft auch Verfahren zur Herstellung der obigen Verbindungen, Arzneimittel, die solche Verbindungen enthalten, sowie die Verwendung dieser Verbindungen bei der Herstellung von Arzneimitteln.

[0003] Die Thiobenzamide der allgemeinen Formel I, ihre Solvate und ihre Salze greifen durch reversible Inhibierung von Faktor Xa in den Prozeß der Blutgerinnung ein und verhindern somit die Entstehung von Gerinnungsthromben. Sie können deshalb bei der Bekämpfung und Verhütung von Krankheiten, wie Thrombose, Apoplexie, Herzinfarkt, Entzündungen und Arteriosklerose, verwendet werden.

[0004] Faktor Xa ist eine Serinprotease des Gerinnungssystems, die die proteolytische Umwandlung von Prothrombin in Thrombin katalysiert. Thrombin, als letztes Enzym der Gerinnungskaskade, spaltet einerseits Fibrinogen zu Fibrin, das nach Quervernetzung mittels Faktor XIIIa zu einem unlöslichen Gel wird und die Matrix für einen Thrombus bildet, andererseits aktiviert es durch Proteolyse seines Rezeptors auf den Blutplättchen die Plättchenaggregation und trägt auf diesem Weg ebenfalls zur Thrombusbildung bei. Bei der Verletzung eines Blutgefäßes sind diese Prozesse notwendig, um eine Blutung zu stoppen. Unter normalen Umständen sind keine meßbaren Thrombin-Konzentrationen im Blutplasma vorhanden. Ein Ansteigen der Thrombinkonzentration kann zur Ausbildung von Thromben und damit zu thromboembolischen Krankheiten führen, die vor allem in den Industriestaaten sehr häufig auftreten. Durch Hemmung von Faktor Xa kann die Entstehung von Thrombin verhindert werden.

[0005] Kürzlich wurde berichtet, daß Amidinoarylpropansäure-Derivate wie (+)-(2S)-2-[4-[[(3S)-1-Acetimidoyl-3-pyrrolidinyl]oxy]phenyl]-3-(7-amidino-2-naphthyl]propansäurehydrochlorid-pentahydrat (DX-9065a; Formel IIa) Faktor Xa inhibieren (*J. Med. Chem.* 1994, *37*, 1200-1207; *Thrombosis and Haemostasis* 1994, *71*, 314-319; EP-0-540-051-A-1). Weitere bekannte Faktor-Xa-Inhibitoren sind 1,2-Bis-(5-amidino-2-benzofuranyl)-ethan (DABE, Formel IIb, *Thrombosis Research* 1980, *19*, 339-349) oder auch Phenylamino-methyl-naphthamidine der allgemeinen Formel IIc (WO96/16940).

30

5

35

40

45

$$\begin{array}{c}
NH \\
NH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
NH_2 \\
NH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
NH_2 \\
NH
\end{array}$$

50

[0006] Die erfindungsgemäßen, neuen Thiobenzamide der allgemeinen Formel I sowie Hydrate, Solvate und physiologisch verträgliche Salze davon sind potente und selektive Faktor Xa-Inhibitoren.

[0007] Bedeutet R¹, R² in der allgemeinen Formel I ein Halogenatom, so kann dies jeweils ein Fluor-, Chlor-, Bromoder lodatom bedeuten, bevorzugt sind jedoch Fluor-, Chlor- oder Bromsubstituenten.

[0008] Bedeutet R¹, R² in der allgemeinen Formel I eine Alkylgruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 1 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, i-Propyl-, n-Butyl-, i-Butyl-, t-Butyl-, Pentyl- und die Hexylgruppe

- [0009] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Cycloalkylgruppe, so kann diese substituiert oder unsubstituiert sein und 3 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Cyclopropyl-, Cyclopentyl-, Cyclohexyl-und die Cyclooctylgruppe.
- [0010] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkenylgruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 2 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Vinyl-, 1-Propenyl-, 2-Propenyl-, 2-Methyl-2-propenyl-, 1-Butenyl-, 1-Pentenyl- und die 1-Hexenylgruppe.
 - [0011] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkinylgruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 2 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Ethinyl- und die Propargylgruppe.
- [0012] Eine Alkoxygruppe als Substituent R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I enthält 1 bis 8 Kohlenstoffatome und ist geradkettig oder verzweigt. Bevorzugt sind die Methoxy-, Ethoxy-, n-Propyloxy-, i-Propyloxy-, n-Butyloxy-, i-Butyloxy-, tert.-Butyloxy-, Pentyloxy- und die Hexyloxygruppe.
 - [0013] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Hydroxyalkylgruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 1 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Hydroxymethyl-, Hydroxyethyl-, Hydroxypertyl- und die Hydroxyhexylgruppe.
- [0014] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkoxyalkylgruppe, so sind unter den betreffenden Alkylresten jeweils geradkettige oder verzweigte Alkylketten mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, zu verstehen. Bevorzugt sind die Methoxymethyl-, Ethoxymethyl-, Methoxyethyl- und die Ethoxyethylgruppe.
 - [0015] Bedeutet R^1 , R^2 , R^3 , R^4 in der allgemeinen Formel I eine Aralkyloxygruppe, so enthält diese eine mit einer geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_8 -Alkylkette verknüpfte Phenylgruppe, eine mit einer geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_8 -Alkylkette verknüpfte Naphthylgruppe oder eine mit einer geradkettigen oder verzweigten C_1 - C_8 -Alkylkette verknüpfte Biphenylgruppe. Bevorzugt sind dabei die Benzyloxygruppe, die p-Phenylbenzyloxygruppe und die Naphthylmethyloxygruppe.
 - [0016] Eine Alkenyloxygruppe als Substituent R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I enthält 3 bis 8 Kohlenstoffatome und ist geradkettig oder verzweigt. Bevorzugt sind die Vinyloxy- und Allyloxygruppe.
- [0017] Eine Alkinyloxygruppe als Substituent R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I enthält 3 bis 8 Kohlenstoffatome und ist geradkettig oder verzweigt. Bevorzugt ist die Propargyloxygruppe.
 - [0018] Eine Carboxyalkylgruppe als Substituent R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I enthält Alkyle mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, die jeweils geradkettig oder verzweigt sein können. Bevorzugt sind die Carboxymethyl-, die Carboxyethyl- sowie die Carboxypropylgruppe.
- [0019] Eine Alkoxycarbonylgruppe als Substituent R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I enthält eine geradkettige oder verzweigte Alkylkette mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt sind die Methoxycarbonyl- und die Ethoxycarbonylgruppe sowie die *i*-Propyloxycarbonyl- und die *tert*.-Butyloxycarbonylgruppe.
 - [0020] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkenyloxycarbonylgruppe, so enthält diese eine geradkettige oder verzweigte Alkenylkette mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist die Allyloxycarbonylgruppe.
- [0021] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkinyloxycarbonylgruppe, so enthält diese eine geradkettige oder verzweigte Alkinylkette mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist die Propargyloxycarbonylgruppe. [0022] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkyloxycarbonylalkylgruppe, so sind unter den Alkylresten jeweils geradkettige oder verzweigte Alkylketten mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, zu verstehen. Bevorzugt sind die Methoxycarbonylmethyl-, Ethoxycarbonylmethyl-, Methoxycarbonylethyl-, Ethoxycarbonylethyl-, Methoxycarbonylpropylgruppe.
 - [0023] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkenyloxycarbonylalkylgruppe, so ist der Alkenylrest geradkettig oder verzweigt mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen und die Alkylkette geradkettig oder verzweigt mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt sind die Allyloxycarbonylmethyl-, Allyloxycarbonylethyl- und die Allyloxycarbonylpropylgruppe.
- [0024] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe, so ist der Alkinylrest geradkettig oder verzweigt mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen und die Alkylkette geradkettig oder verzweigt mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt sind die Propargyloxycarbonylmethyl-, Propargyloxycarbonylethyl- und die Propargyloxycarbonylpropylgruppe.
 - [0025] Bedeutet R¹, R², R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Aminogruppe, so kann diese unsubstituiert oder auch substituiert sein und zwar mit einer oder zwei C₁-C₆-Alkylgruppen, vorzugsweise Methyl oder Ethyl, mit einer oder zwei C₃-C₈-Cycloalkylgruppen, vorzugsweise Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclooctyl, mit einer oder zwei C₁-C₆-Hydroxyalkylgruppen, vorzugsweise Hydroxyethyl oder Hydroxypropyl, mit einer oder zwei C₃-C₆-Alkenylgruppen, vorzugsweise Allyl, mit einer oder zwei C₃-C₆-Alkinylgruppen, vorzugsweise Propargyl oder mit einer oder zwei Aralkylgruppen, vorzugsweise Benzyl. Die Spezifizierung (C₁-C₆) steht hier jeweils für eine geradkettige oder verzweigte Alkylkette mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, (C₃-C₈) bezeichnet eine verzweigte oder unverzweigte Cycloalkylgruppe mit
- Alkylkette mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, (C₃-C₈) bezeichnet eine verzweigte oder unverzweigte Cycloalkylgruppe mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen und (C₃-C₆) kennzeichnet wahlweise eine verzweigte oder unverzweigte Alkenyl- oder Alkingruppierung mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen.
 - [0026] In der allgemeinen Formel I können die Substituenten R³ und R⁴ gleich oder verschiedenartig sein.

[0027] Halogene als Substituenten R³, R⁴ können Fluor-, Chlor-, Brom- und lodatome, bevorzugt jedoch Chlor- oder Bromatome sein.

[0028] Bedeutet R³, R⁴ in der allgemeinen Formel I eine Alkylgruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 1 bis 6 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt sind die Methyl-, Ethyl-, *n*-Propyl-, *i*-Propyl-, *n*-Butyl-, *t*-Butyl-, Pentyl- und die Hexylgruppe.

[0029] Bedeuten R³ und R⁴ in der allgemeinen Formel I zusammen mit dem Arylrest, an den sie gebunden sind, einen kondensierten Aromaten, so versteht darunter einen Naphthylrest, einen Chinolinrest oder einen Isochinolinrest. Der kondensierte Aromat kann unsubstituiert sein oder gegebenenfalls einen oder mehrere C₁-C₂-Alkylsubstituenten, vorzugsweise Methyl, einen oder mehrere C₁-C₂-Alkyloxysubstituenten, vorzugsweise Methoxy, eine oder mehrere Carboxylgruppen, einen oder mehrere C₁-C₂-Alkoxycarbonylsubstituenten, vorzugsweise Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl, oder einen oder mehrere Halogensubstituenten tragen. Die Spezifizierung C₁-C₂ steht hier jeweils für eine geradkettige oder verzweigte Alkylkette mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen Halogene als Substituenten des kondensierten Aromaten können Fluor-, Chlor-, Brom- und Iodatome, bevorzugt jedoch Fluor-, Chlor- oder Bromatome sein.

15

30

35

40

45

50

bedeutet eines der aromatischen Fragmente Phenylen, Thiophen-2,3-diyl, Thiophen-3,4-diyl, Furan-2,3-diyl, Furan-3,4-diyl, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin-3,4-diyl oder Pyridazin-4,5-diyl. Bevorzugt sind Phenylen, Thiophen-2,3-diyl, Thiophen-3,4-diyl, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl und Pyridin-5,6-diyl.

[0031] Die Gruppe X bedeutet wahlweise eine Alkylengruppe, eine Carbonylgruppe oder das Fragment SO₂. Bedeutet X in der allgemeinen Formel I eine Alkylengruppe, so kann diese geradkettig oder verzweigt sein und 1 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt ist die Methylengruppe.

[0032] Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, in denen

- ein Wasserstoffatom, ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Methoxygruppe, eine Ethoxygruppe, eine tert.-Butyloxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe oder eine Allytoxycarbonylgruppe bedeuten;
- ein Wasserstoffatom, ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Methoxygruppe, eine Ethoxygruppe, eine Methoxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe, eine Allyloxygruppe bedeuten;
- gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Methoxygruppe, eine Ethoxygruppe, eine tert.-Butyloxygruppe, eine Benzyloxygruppe, eine Allyloxygruppe,
 eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe oder eine Allyloxycarbonylgruppe bedeuten oder
 R³ und R⁴ zusammen mit dem Arylrest, an den sie gebunden sind einen Naphthylrest bilden;



eines der aromatischen Fragmente Phenylen, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin-5,6-diyl bedeutet und

X eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet.

[0033] Insbesonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I in denen R¹ Wasserstoff Carboxyl oder Methoxycarbonyl bedeuten, R² Wasserstoff R³, R⁴ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff Carboxyl, Thiocarbamoyl oder Methoxy bedeuten oder R³ und R⁴ zusammen mit dem Arylrest, an den sie gebunden sind einen Naphthylrest bilden, X eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet und



Phenylen bedeutet.

5

[0034] Unter den physiologisch verträglichen Salzen der allgemeinen Formel I versteht man beispielsweise Formiate, Acetate, Caproate, Oleate, Lactate oder Salze von Carbonsäuren mit bis zu 18 Kohlenstoffatomen oder Salze von Dicarbonsäuren und Tricarbonsäuren wie Citrate, Malonate und Tartrate oder Alkansulfonate mit bis zu 10 Kohlenstoffatomen oder p-Toluolsulfonate oder Salicylate oder Trifluoracetate oder Salze von physiologisch verträglichen Mineralsäuren wie Salzsäure, Bromwasserstoffsäure, lodwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure. Die Verbindungen der Formel I mit einer oder zwei freien Säuregruppen am Phosphonatfragment können auch Salze mit physiologisch verträglichen Basen bilden. Beispiele solcher Salze sind Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium- und Alkylammoniumsalze, wie das Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Tetramethylammoniumsalz.

[0035] Die Verbindungen der Formel I können solvatisiert, insbesondere hydratisiert sein. Die Hydratisierung kann im Zuge der Herstellung erfolgen oder allmählich als Folge hygroskopischer Eigenschaften einer zunächst wasserfreien Verbindung der Formel I auftreten.

[0036] Gegenstand der Erfindung sind auch die optisch aktiven Formen, die Racemate und die Diastereomerengemische von Verbindungen der allgemeinen Formel I.

[0037] Zur Herstellung von Arzneimitteln werden die Substanzen der allgemeinen Formel I mit geeigneten pharmazeutischen Trägersubstanzen, Aroma-, Geschmacks- und Farbstoffen gemischt und beispielsweise als Tabletten oder Dragees ausgeformt oder unter Zugabe entsprechender Hilfsstoffe in Wasser oder Öl, z.B. in Olivenöl, suspendiert oder gelöst.

[0038] Die Substanzen der allgemeinen Formel I und ihre Salze können in flüssiger oder fester Form oral, enteral oder parenteral appliziert werden. Bevorzugt ist die orale Applikationsform. Als Injektionsmedium kommt vorzugsweise Wasser zur Anwendung, welches die bei Injektionslösungen üblichen Zusätze wie Stabilisierungsmittel, Lösungsvermittler oder Puffer enthält. Derartige Zusätze sind z.B. Tartrat- und Citratpuffer, Komplexbildner (wie Ethylendiamintetraessigsäure und deren untoxische Salze) und hochmolekulare Polymere wie flüssiges Polyethylenoxid zur Viskositätsregulierung. Feste Trägerstoffe sind z.B. Stärke, Lactose, Mannit, Methylcellulose, Talcum, hochdisperse Kieselsäuren, hochmolekulare Fettsäuren (wie Stearinsäure), tierische und pflanzliche Fette und feste hochmolekulare Polymere (wie Polyethylenglykole). Für orale Applikation geeignete Zubereitungen können gewünschtenfalls Geschmacks- und Süßstoffe enthalten.

[0039] Die Verbindungen werden üblicherweise in Mengen von 1-1500 mg pro Tag bezogen auf 75 kg Körpergewicht appliziert. Bevorzugt ist es, 2-3 mal pro Tag 1-2 Tabletten mit einem Wirkstoffgehalt von 1-500 mg zu verabreichen. Die Tabletten können auch retardiert sein, wodurch nur noch einmal pro Tag 1-2 Tabletten mit 2-700 mg Wirkstoff gegeben werden müssen. Der Wirkstoff kann auch durch Injektion 1-8 mal pro Tag oder durch Dauerinfusion gegeben werden, wobei 5-2000 mg pro Tag normalerweise ausreichen.

[0040] Die Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I erfolgt nach an sich bekannten Methoden.
[0041] Die Verbindungen der allgemeinen Formel I werden hergestellt, indem man beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel III

45

50

in der R1, R2, R3, R4, X und

25

(A)

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit Schwefelwasserstoff in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, Ethanol, Methanol oder N,N-Dimethylformamid bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C in Gegenwart einer Hilfsbase wie z. B. Triethylamin, N-Methylmorpholin, Ethyldiisopropylamin oder in Gegenwart von gesättigter ethanolischer Ammoniaklösung zur Reaktion bringt. Anstelle von Schwefelwasserstoff können auch andere Sulfidierungsreagenzien wie Ammoniumsulfid, Natriumsulfid / Trimethylschlorsilan, Natriumtrimethylsilylsulfid, Bis-trimethylsilyl-sulfid eingesetzt werden. Gegebenenfalls kann die Umsetzung auch unter sauren Bedingungen durchgeführt werden, indem als Sulfidierungsreagenzien Thioacetamid oder Thiobenzamid verwendet werden.

[0042] Die Verbindungen der allgemeinen Formel III werden hergestellt, indem man beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel IV,

40

45

$$R2$$
 O
 NH
 NH_2
 (IV)

in der R1, R2 und

55

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel V,

5

10

15

30

35

40

45

50

in der R³, R⁴ und X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen und Hal ein Halogenatom bedeutet, in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, Dichlormethan oder Toluol bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, 1,5-Diazabicyclo[5.4.0]undec-5-en, Triethylamin, N-Methylmorpholin oder Ethyldiisopropylamin oder auch in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. 4-(Dimethylamino)-pyridin umsetzt.

[0043] Verbindungen der allgemeinen Formel III können auch hergestellt werden, indem man beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel IV, in der R¹, R² und

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel VI,

in der R³ und R⁴ die oben angegebenen Bedeutungen besitzen und X eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet, in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, Dichlormethan oder Toluol bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, 1,5-Diazabicyclo[5.4.0]undec-5-en, Triethylamin, N-Methylmorpholin oder Ethyldiisopropylamin oder auch in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. 4-(Dimethylamino)-pyridin umsetzt.

[0044] Gewisse Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R¹, R², R³ und



die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, R⁴ eine Carboxytgruppe bedeutet und X eine Carbonylgruppe bedeutet können auch hergestellt werden, indem man beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel IV, in der R¹, R² und

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel VII,

5

10

15

20

25

50

R3 (VII)

in der R³ die oben angegebene Bedeutungen besitzt, in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, Dichlormethan oder Toluol bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, 1,5-Diazabicyclo[5.4.0]undec-5-en, Triethylamin, N-Methylmorpholin oder Ethyldiisopropylamin oder auch in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. 4-(Dimethylamino)-pyridin zur Reaktion bringt.

[0045] Gewisse Verbindungen der allgemeinen Formel III können auch aus anderen Verbindungen der allgemeinen Formel III hergestellt werden.

[0046] Dies betrifft Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R¹, R², R³, R⁴, X und



die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Methoxygruppe bedeutet oder beinhaltet. Durch Behandlung mit gängigen, die Methylgruppe abspaltenden Reagenzien (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991) wie z. B. Trimethylsilyliodid oder Bortribromid in einem inerten Lösungsmittel wie Dichlormethan, Dichlorethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Tetrahydrofuran, Dioxan, Aceton, Acetonitril bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen 0°C und 60°C, können diese Verbindungen in die entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel III mit freier Hydroxygruppe umgewandelt werden.

[0047] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

(A)

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Ethoxy- oder Methoxycarbonylgruppe bedeutet oder beinhaltet. Durch saure oder alkalische Hydrolyse in einem inerten Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Aceton, Ethanol, Methanol oder Wasser bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen Raumtemperatur und 60°C, können diese Verbindungen in die entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel III mit freier Carboxylgruppe umgewandelt werden.

[0048] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R¹, R², R³, R⁴, X und



die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Benzyloxygruppe bedeutet. Durch katalytische Hydrierung in inerten Lösungsmitteln wie z. B. Methanol, Ethanol, Tetrahydrofuran oder Dioxan in Gegenwart eines Katalysators, vorzugsweise Palladium auf Kohle, wird die Benzylgruppe dabei durch ein Wasserstoffatom ersetzt (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991). Die Entternung der Benzylgruppe gelingt auch durch Umsetzung mit einer starken Säure wie Trifluoressigsäure in Gegenwart von Mesitylen, Anisol oder Thioanisol bei Temperaturen zwischen 0 und 50°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur, oder durch Behandlung mit Lewissäuren wie Bortrifluorid-Etherat in einem inerten Lösungsmittel wie Toluol, Acetonitril, Diethylether oder Tetrahydrofuran bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen Raumtemperatur und dem Siedepunkt des Lösungsmittels.

[0049] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

A

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Allyloxygruppe bedeutet. Durch übergangsmetallkatalysierte Spaltung, beispielsweise in Gegenwart eines Rhodiumkatalysators wie Tristriphenylphosphin-rhodiumchlorid oder eines Palladiumkatalysators wie Tetrakistriphenylphosphin-palladium in einem inerten Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, gegebenenfalls in Anwesenheit eines Nucleophils wie z. B. Malonsäurediethylester, Tributylzinnhydrid, 5,5-Dimethyl-cyclohexan-1,3-dion oder Piperidin bei Temperaturen zwischen 0°C und 50°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur, wird die Allylgruppe dabei durch ein Wasserstoffatom ersetzt (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991).

[0050] Verbindungen der allgemeinen Formel V, VI und VII, in der R³, R⁴, X und Hal die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, sind entweder käuflich oder literaturbekannt oder können nach literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

[0051] Die Verbindungen der allgemeinen Formel IV werden hergestellt, indem mar beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel VIII,

45 in der R¹ und

A

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel IX,

55

50

40

5

10

5

in der R² die oben angegebene Bedeutung besitzt und Hal ein Halogenatom bedeutet, in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, Dichlormethan oder Toluol bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, 1,5-Diazabicyclo[5.4.0]undec-5-en, Triethylamin, N-Methylmorpholin oder Ethyldiisopropylamin oder auch in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. 4-(Dimethylamino)-pyridin umsetzt.

[0052] Verbindungen der allgemeinen Formel VIII und IX sind entweder käuflich oder literaturbekannt oder können nach literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

[0053] Verbindungen der allgemeinen Formel IV können auch hergestellt werden, indem man beispielsweise eine Verbindung der allgemeinen Formel X,

30

in der R1 und

35

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel IX,

40

45

in der R² die oben angegebene Bedeutung besitzt und Hal ein Halogenatom bedeutet, in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Pyridin, N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, Dichlormethan oder Toluol bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 30°C gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, 1,5-Diazabicyclo[5.4.0]undec-5-en, Triethylamin, N-Methylmorpholin oder Ethyldiisopropylamin oder auch in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. 4-(Dimethylamino)-pyridin umsetzt und nachfolgend die Nitrogruppe mit Reduktionsmitteln wie Zinn(II)chlorid, Titan(III)chlorid oder unedlen Metallen wie Zink, Eisen oder Nickel in Gegenwart von Säure in einem inerten Lösungsmittel wie Wasser, Methanol, Ethanol, Tetrahydrofuran, Dioxan bei Temperaturen zwischen 0°C und Siedepunkt des Lösungsmittels reduziert oder die Nitrogruppe katalytisch reduziert.

[0054] Verbindungen der allgemeinen Formel X sind entweder käuflich oder literaturbekannt oder können nach literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

[0055] Gewisse Verbindungen der allgemeinen Formel I lassen sich nachträglich in andere Verbindungen der allgemeinen Formel I umwandeln.

[0056] Dies betrifft Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

(A)

10

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Methoxygruppe bedeutet oder beinhaltet. Durch Behandlung mit gängigen, die Methylgruppe abspaltenden Reagenzien (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991) wie z. B. Trimethylsilyliodid oder Bortribromid in einem inerten Lösungsmittel wie Dichlormethan, Dichlorethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Tetrahydrofuran, Dioxan, Aceton, Acetonitril bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen 0°C und 60°C, können diese Verbindungen in die entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel I mit freier Hydroxygruppe umgewandelt werden.

[0057] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

20

(A)

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Ethoxy- oder Methoxycarbonylgruppe bedeutet oder beinhaltet. Durch saure oder alkalische Hydrolyse in einem inerten Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Aceton, Ethanol, Methanol oder Wasser bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen Raumtemperatur und 60°C, können diese Verbindungen in die entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel I mit freier Carboxylgruppe umgewandelt werden.

[0058] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

30



- die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Benzyloxygruppe bedeutet. Durch katalytische Hydrierung in inerten Lösungsmitteln wie z. B. Methanol, Ethanol, Tetrahydrofuran oder Dioxan in Gegenwart eines Katalysators, vorzugsweise Palladium auf Kohle, wird die Benzylgruppe dabei durch ein Wasserstoffatom ersetzt (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991). Die Entfernung der Benzylgruppe gelingt auch durch Umsetzung mit einer starken Säure wie Trifluoressigsäure in Gegenwart von Mesitylen, Anisol oder Thioanisol bei Temperaturen zwischen 0 und 50°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur, oder durch Behandlung mit Lewissäuren wie Bortrifluorid-Etherat in einem inerten Lösungsmittel wie Toluol, Acetonitril, Diethylether oder Tetrahydrofuran bei Temperaturen zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen Raumtemperatur und dem Siedepunkt des Lösungsmittels.
- 45 [0059] Dies betrifft auch Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der R¹, R², R³, R⁴, X und

(A)

50

die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, und einer oder mehrere der Reste R¹, R², R³, R⁴ eine Allyloxygruppe bedeutet. Durch übergangsmetallkatalysierte Spaltung, beispielsweise in Gegenwart eines Rhodiumkatalysators wie Tristriphenylphosphin-rhodiumchlorid oder eines Palladiumkatalysators wie Tetrakistriphenylphosphin-palladium in einem inerten Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, gegebenenfalls in Anwesenheit eines Nucleophils wie z. B. Malonsäurediethylester, Tributylzinnhydrid, 5,5-Dimethyl-cyclohexan-1,3-dion oder Piperidin bei Temperaturen zwischen 0°C und 50°C, vorzugsweise bei Raumtemperatur, wird die Allylgruppe dabei durch ein Wasserstoffatom ersetzt (siehe z. B.: T. W. Green, P. G. M. Wuts, "Protective Groups in Organic Synthesis", 2nd ed., John Wiley and Sons Inc. 1991).

[0060] Zu reinen Enantiomeren der Verbindungen der Formel I kommt man entweder durch Racematspaltung (über Salzbildung mit optisch aktiven Säuren oder Basen), oder indem man in die Synthese optisch aktive Ausgangsstoffe einsetzt oder indem man enzymatisch hydrolysiert.

[0061] Bevorzugt im Sinne der Erfindung sind außer den in den Beispielen genannten Verbindungen die folgenden: 🔔 🔒

- 1. 6-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)nicotinsauremethylester
- 2. 5-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)picolinsauremethylester
- 3. 6-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)nicotinsäure
- 4. 5-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)picolinsaure
- 5. 2-(4-Methoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin

5

10

15

20

25

30

35

45

50

- 6. 3-(4-Methoxy-benzoylamino)-2-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
- 7. 6-(4-Methoxy-benzoylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)nicotinsäuremethylester
- 8. 5-(4-Methoxy-benzoylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)picolinsäuremethylester
- 9. 6-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsauremethylester
- 10. 5-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsäuremethylester
- 11. 6-(2-Carboxy-benzoylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsäuremethylester
- 12. 5-(2-Carboxy-benzoylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsauremethylester
- 13. 6-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsäuremethylester
- 14. 5-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsauremethylester
- 15. 6-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsauremethylester
- 16. 5-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsauremethylester
- 17. 6-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsäure
- 40 18. 5-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsäure
 - 19. 2,3-Bis-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 20. 3-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
 - 21. 3-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
 - 22. 4-(4-Methoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 23. 3-(4-Methoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 24. 4-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 25. 3-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 26. 3-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-2-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin
 - 27. 2-(3.4-Dimethoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-pyridin

	28. 2-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-1-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzol
	29. 6-(4-Methoxy-benzoylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsaure
5	30. 5-(4-Methoxy-benzoylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsaure
	31. 3-(4-Methoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
10	32. 3-(4-Methoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
	33. 4-(4-Methoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesaure
	34. 3-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesāuremethylester
15	35. 3-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesaure
	36. 4-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
	37. 6-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsaure
20	38. 5-(3,4-Dimethoxy-benzoylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsäure
	39. 4-(2-Carboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
25	40. 4-(2,4-Dicarboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
	41. 4-(2,5-Dicarboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesăure
30	42. 4-(2,4-Dicarboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
	43. 4-(2,5-Dicarboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
	44. 4-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesaure
35	45. 3-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
	46. 3-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
40	47. 6-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-5-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-nicotinsaure
	48. 5-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-6-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-picolinsäure
	49. 3-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester
45	50. 3-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-4-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäure
	Potential 4.

Beispiel 1:

50

4-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester

1. 3.4-Diaminobenzoesäuremethylester

[0062] In eine Lösung von 15.2 g (0.100 mol) 3,4-Diaminobenzoesäure in 200 ml Methanol wird bei Rückflußtemperatur trockenes Chlorwasserstoffgas bis zur Sättigung eingeleitet und 4 h unter Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird der weiße Feststoff abgetrennt, mit Diethylether gewaschen und getrocknet. Man erhält 18.2 g (76%) der Titelverbindung als Dihydrochlorid; Schmp 225-227°C (Zers.); El-MS: 166 (M⁺).

2. 4-Amino-3-(4-cyano-benzovlamino)-benzoesäuremethylester

[0063] Eine Lösung von 12.6 g (0.052 mol) 3,4-Diaminobenzoesäuremethylesterdihydrochlorid und 72 ml (0.520 mol) Triethylamin in 150 ml abs. Tetrahydrofuran wird bei 5°C mit einer Lösung von 8.7 g (0.052 mol) 4-Cyanobenzoylchlorid in 50 ml abs. Tetrahydrofuran versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Man versetzt mit Wasser, filtriert, wäscht den Rückstand nacheinander mit Wasser und Diethylether und erhält nach Trocknen 13.7 g (88%) der Titelverbindung als weißen, kristallinen Feststoff mit Schmp 202-204°C. EI-MS: 295 (M*).

3. 4-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester

[0064] Eine Lösung von 1.50 g (0.005 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 30 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit einer Lösung von 1.10 g (0.006 mol) 2-Naphthoyl-chlorid in 10 ml abs. Pyridin versetzt und 72 h bei Raumtemperatur gerührt. Man engt ein, versetzt mit Wasser und Essigsäureethylester, filtriert, wäscht den Rückstand nacheinander mit Wasser und Diethylether und erhält nach Trocknen 1.65 g (75%) der Titelverbindung als weißen, kristallinen Feststoff mit Schmp 142°C. EI-MS: 449 (M⁺).

4. 4-f(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesauremethylester

[0065] In eine Lösung von 1.50 g (0.0033 mol) 4-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 2.5 ml Triethylamin in 25 ml abs. Pyridin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur und läßt über Nacht stehen. Der ausgefallene gelbe Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 1.40 g (88%), Schmp 224°C (Zers.); EI-MS: 295 (M⁺).

25 Beispiel 2:

10

4-[(Naphthalin-2-carbonyl)-aminol-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesāure

[0066] Eine Lösung von 0.36 ml Bortribromid (3.75 mmol) in 10 ml Methylenchlorid wird bei 5°C zu einer Lösung von 242 mg (0.50 mmol) 4-[(Naphthalin-2-carbonyl)-amino]-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester in 10 ml Methylenchlorid getropft. Nach 16-stdg. Rühren bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung mit Eiswasser versetzt. Der ausgefallene orangefarbene Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 130 mg (55%); Schmp 205°C (Zers.); (+)-LSI-MS: 470 (MH+).

35 Beispiel 3:

2-(4-Methoxy-benzoylamino)-1-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzol

1. 2-(4-Cyano-benzoylamino)-anilin

[0067] Eine Lösung von 2.81 g (0.026 mol) o-Phenylendiamin und 18 ml (0.130 mol) Triethylamin in 75 ml abs. Tetrahydrofuran wird bei 5°C mit einer Lösung von 4.3 g (0.026 mol) 4-Cyanobenzoylchlorid in 25 ml abs. Tetrahydrofuran versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Man versetzt mit Wasser, filtriert, extrahiert mit Essigester, engt ein, wäscht den Rückstand mit wenig Diethylether und erhält nach Trocknen 5.30 g (86%) der Titelverbindung als weißen, kristallinen Feststoff. El-MS: 237 (M*).

2. 2-(4-Methoxy-benzoylamino)-1-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzol

[0068] In eine Lösung von 2.37 g (0.010 mol) 2-(4-Cyano-benzoylamino)-anilin und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 50 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit einer Lösung von 2.05 g (0.012 mol) 4-Methoxybenzoylchlorid in 10 ml abs. Pyridin versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 10 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur, läßt über Nacht stehen, engt ein, versetzt mit 50 ml Wasser und extrahiert zweimal mit je 50 ml Essigsäureethylester. Die organische Phase wird mit 50 ml gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Der resultierende gelbe Feststoff wird mit wenig Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 3.85 g (95%); Schmp 247°C; (+)-LSI-MS: 406 (MH⁺).

Beispiel 4:

4-(4-Methoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesauremethylester

[0069] Eine Lösung von 0.74 g (0.0025 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 20 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit einer Lösung von 0.51 g (00030 mol) 4-Methoxy-benzoylchlorid in 5 ml abs Pyridin versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 2.5 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur, läßt über Nacht stehen und engt ein. Der ausgefallene gelbe Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 1.00 g (91%); Schmp 208-211°C; (-)-ESI-MS: 462 (M-H⁻).

Beispiel 5:

4-(3.4-Dimethoxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester

[0070] Eine Lösung von 1.50 g (0.0050 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 30 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit einer Lösung von 1.50 g (0.0075 mol) 3,4-Dimethoxybenzoylchlorid in 10 ml abs. Pyridin versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 5 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur, läßt über Nacht stehen und engt ein. Der ausgefallene gelbe Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 2.30 g (92%); Schmp 230°C (Zers.); (+)-LSI-MS: 494 (MH+).

Beispiel 6:

25 4-(2-Carboxy-benzoylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesāuremethylester

[0071] Eine Lösung von 0.74 g (0.0025 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 25 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit 0.45 g (0.0030 mol) Phthalsäureanhydrid versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 2.5 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur, läßt über Nacht stehen und engt ein. Der ausgefallene gelbe Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 1.00 g (83%); Schmp 288-290°C; (-)-ESI-MS: 476 (M-H').

Beispiel 7:

4-(4-Methoxy-benzolsulfonylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesauremethylester

[0072] Eine Lösung von 0.74 g (0.0025 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 25 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit 1.28 g (0.0063 mol) 4-Methoxy-benzolsulfonylchlorid versetzt und 72 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 2.5 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur läßt über Nacht stehen, engt ein, versetzt mit 50 ml Wasser und extrahiert zweimal mit je 50 ml Essigsäureethylester. Die organische Phase wird mit 50 ml gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Der resultierende gelbe Feststoff wird mit wenig Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 0.80 g (67%); Schmp 181°C (Zers.); (+)-ESI-MS: 500 (MH+).

Beispiel 8:

4-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester

[0073] Eine Lösung von 0.74 g (0.0025 mol) 4-Amino-3-(4-cyano-benzoylamino)-benzoesäuremethylester und 10 mg (cat.) 4-Dimethylaminopyridin in 25 ml abs. Pyridin wird bei 5°C mit 1.10 g (0.0050 mol) Naphthalin-2-sulfonylchlorid versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 2.5 ml Triethylamin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur, läßt über Nacht stehen, engt ein, versetzt mit 50 ml Wasser und extrahiert zweimal mit je 50 ml Essigsäureethylester. Die organische Phase wird mit 50 ml gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Der resultierende gelbe Feststoff wird mit wenig Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 1.20 g (92%); Schmp 152°C (Zers.); (+)-ESI-MS: 500 (MNa⁺).

35

45

Beispiel 9:

1.2-Bis-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzol

5 1. 1.2-Bis-(4-cyano-benzoylamino)-benzol

[0074] Eine Lösung von 1.08 g (0.010 mol) o-Phenylendiamin und 14 ml (0.100 mol) Triethylamin in 100 ml abs. Tetrahydrofuran wird bei 5°C mit einer Lösung von 4.3 g (0.026 mol) 4-Cyanobenzoylchlorid in 25 ml abs. Tetrahydrofuran versetzt und 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Man versetzt mit Wasser, filtriert, extrahiert mit Essigester, engt ein, wäscht den Rückstand mit wenig Diethylether und erhält nach Trocknen 2.75 g (75%) der Titelverbindung als weissen, kristallinen Feststoff. El-MS: 366 (M⁺).

2. 1.2-Bis-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzol

[6075] In eine Lösung von 1.20 g (0.0033 mol) 1,2-Bis-(4-cyano-benzoylamino)-benzol und 2.5 ml Triethylamin in 25 ml abs. Pyridin wird bei Raumtemperatur bis zur Sättigung Schwefelwasserstoff eingeleitet. Man rührt 6 h bei Raumtemperatur und läßt über Nacht stehen und engt ein. Der ausgefallene gelbe Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 0.96 g (69%); Schmp 292-294°C; (+)-FAB-MS: 435 (MH*).

20 Beispiel 10:

4-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesaure

[0076] Eine Lösung von 0.24 ml Bortribromid (2.5 mmol) in 10 ml Methylenchlorid wird bei 5°C zu einer Lösung von 260 mg (0.5 mmol) 4-(Naphthalin-2-sulfonylamino)-3-(4-thiocarbamoyl-benzoylamino)-benzoesäuremethylester in 10 ml Methylenchlorid getropft. Nach 16-stdg. Rühren bei Raumtemperatur wird die Reaktionslösung mit Eiswasser versetzt. Der ausgefallene orangefarbene Feststoff wird abgetrennt, mit Wasser und Diethylether gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 120 mg (48%); Schmp 215°C (Zers.); (+)-ESI-MS: 528 (MNa⁺).

30 Beispiel 11:

Pharmakologische Versuchsbeschreibung

Plasmagewinnung

35

[0077] Neun Teile frisches Blut gesunder Spender werden mit einem Teil Natriumcitratlösung (0.11 Mol/l) gemischt und bei ca. 3000 U/min 10 Minuten bei Raumtemperatur zentrifugiert. Das Plasma wird abpipettiert und kann bei Raumtemperatur ca. 8 h aufbewahrt werden.

40 Aktivierte partielle Thromboplastinzeit (APTT)

[0078] 100 µl Citratplasma und 100 µl APTT-Reagenz (Diagnostica Stago / Boehringer Mannheim GmbH; enthält Lyophilisat Cephalin mit mikrokristallinem Kieselguraktivator) werden zusammen mit 10 µl Dimethylsulfoxid (DMSO) oder 10 µl einer Lösung der Wirksubstanz in DMSO in einem Kugelkoagulometer (KC10 der Fa. Amelung) 3 Minuten bei 37°C inkubiert. Mit Zugabe von 100 µl 0.025 M Calciumchlorid-Lösung wird eine Stoppuhr gestartet und der Zeitpunkt bis zum Eintritt der Gerinnung bestimmt. Die APTT beträgt bei den Kontrollmessungen ca. 28 -35 Sekunden und wird durch Wirksubstanzen verlängert. Sofern bei den Messungen nach 5 Minuten keine Gerinnung eintrat, wurde der Versuch gestoppt (>300).

[0079] In Tabelle 1 sind die gemessenen APTT-Zeiten in Sekunden als Differenz zur Kontrolle angegeben. Die Konzentrationen der Wirksubstanzen betrugen im Endvolumen 1000 μM (APTT 1000), 100 μM (APTT 100), 10 μM (APTT 10), 1 μM (APTT 1).

Thrombinzeit

55 [0080] 200 μl Citratplasma werden in einem Kugelkoagulometer (KC10 der Fa. Amelung) 2 Minuten bei 37°C inkubiert. Zu 190 μl vortemperiertem Thrombin-Reagenz (Boehringer Mannheim GmbH; enthält ca. 3 U/ml Pferdethrombin und 0.0125 M Ca⁺⁺ gibt man 10 μl Dimethylsulfoxid (DMSO) oder eine Lösung der Wirksubstanz in DMSO. Mit Zugabe dieser 200 μl Lösung zum Plasma wird eine Stoppuhr gestartet und der Zeitpunkt bis zum Eintritt der Gerinnung

bestimmt. Die Thrombinzeit beträgt bei den Kontrollmessungen ca. 24 Sekunden und wird durch Wirksubstanzen verlängert. Sofern bei den Messungen nach 5 Minuten keine Gerinnung eintrat, wurde der Versuch gestoppt (>300).

[0081] In Tabelle 1 sind die gemessenen Thrombinzeiten in Sekunden als Differenz zur Kontrolle angegeben. Die Konzentrationen der Wirksubstanzen betrugen im Endvolumen 500 µM (TT 500).

Inhibitionskonstanten

5

20

30

[0082] Die kinetischen Messungen wurden in 0.2 M Kochsalz und 0.5 % Polyethylenglycol 6000 enthaltendem 0.1 M Phosphatpuffer (Herstellung siehe unten) bei pH 7.5 und 25°C in Polystyrol-Halbmikroküvetten in einem Gesamtvolumen von 1 mi durchgeführt. Die Reaktionen wurden durch Zugabe von Enzym zu vorinkubierten Lösungen, die entweder Dimethylsulfoxid (Kontrolle) oder Lösungen der Testsubstanz in DMSO (Inhibitor-Stocklösungen: 10 mM in DMSO) enthielten, gestartet. Die Zunahme der Extinktion bei 405 nm als Folge der Freisetzung von 4-Nitroanilin aus dem Substrat wurde photometrisch über einen Zeitraum von 12 Minuten verfolgt. Im Abstand von 20 Sekunden wurden Meßwerte (Extinktion vs. Zeit) ermittelt und diese Daten per Computer gespeichert.

[0083] Zur Bestimmung der Inhibitionskonstanten K_i wurde wie folgt vorgegangen: Die Geschwindigkeiten V_0 (Extinktionsänderung pro Sekunde; Messungen ohne Inhibitor) und V_i (Extinktionsänderung pro Sekunde; Messungen mit Inhibitor) wurden durch lineare Regression bestimmt, wobei nur die Meßpunkte berücksichtigt wurden, bei der sich die Substratkonzentration um weniger als 15% verringerte. Aus einer Meßreihe (konstante Inhibitorkonzentration, variable Substratkonzentrationen) bestimmte man K_M und V_{MAX} durch nichtlinearen Fit auf die Gleichung

$$V = \frac{V_{\text{max}} * [S]}{[S] + K_{M}}$$

[0084] Aus den geseamten Meßreihen mit 16 Datensätzen (Messungen bei 4 verschiedene Substratkonzentrationen und jeweils 4 verschiedenenen Inhibitorkonzentrationen) erhält man den K_i-Wert durch nichtlineare Regression aus der Gleichung

$$V_i = \frac{V_{max} * [S]}{K_M * (1 + [I]/K_i) + [S]}$$

wobei V_{Max} die maximale Geschwindigkeit in Abwesenheit eines Inhibitors, K_{M} die Michaliskonstante und [S] die Substratkonzentration bedeuten.

[0085] In Tabelle 1 sind die gemessenen K_i-Werte in [μM] angegeben.

FXa:

[0086] Stocklösung: 990 μ Phophatpuffer-Lösung (Herstellung siehe unten) wurden mit 10 μ l humanem Faktor Xa (Boehringer Mannheim GmbH; 10 U; Suspension) versetzt und auf Eis maximal 4 Stunden gelagert. Zur Messung werden 850 μ l Phosphatpuffer mit 100 μ l Substrat [N-Methoxycarbonyl-(D)-norleucyl-glycyl-(L)-arginin-4-nitroanilin-Acetat; Chromozym X; Boehringer Mannheim GmbH; verwendete Substratkonzentrationen 800, 600, 400 und 200 μ M; κ M 400 μ M] und 25 μ l Inhibitor-Lösung oder 25 μ l DMSO (Kontrolle) im Photometer thermostatiert (25°C). Durch Zugabe von 25 μ l Stocklösung wird die Reaktion gestartet.

Thrombin:

[0087] Humanes α -Thrombin (Sigma; 100 U; spezifische Aktivität: 2000 NIH-units/mg) wird in 1 ml Wassser gelöst und in Portionen zu 20 μ l bei - 18°C gelagert. Stocklösung: 1480 μ l Phophatpuffer-Lösung (Herstellung siehe unten) wurden mit 20 μ l der wie voranstehend hergestellten α -Thrombin-Lösung versetzt und auf Eis maximal 4 Stunden gelagert. Zur Messung werden 850 μ l Phosphatpuffer mit 100 μ l Substrat [H-(D)-Phe-Pip-Arg-4-nitroanilin-dihydrochlorid; S-2238; Kabi; verwendete Substratkonzentrationen 100, 50, 30 und 20 μ M; K_M 4 μ M) und 25 μ l Inhibitor-Lösung oder 25 μ l DMSO (Kontrolle) im Photometer thermostatiert (25°C). Durch Zugabe von 25 μ l Stocklösung wird die Reaktion gestartet.

Trypsin:

55

[0088] 10 mg bovines pankreatisches Trypsin (Sigma) wird in 100 ml 1mM Salzsäure gelöst und im Kühlschrank bei

2-8°C aufbewahrt. Stocklösung: 990 μ l 1 mM Salzsäure wurden mit 10 μ l der wie voranstehend hergestellten Trypsin-Lösung versetzt und auf Eis maximal 4 Stunden gelagert. Zur Messung werden 850 μ l Phosphatpuffer mit 100 μ l Substrat [H-(D)-Phe-Pip-Arg-4-nitroanilin-dihydrochlorid; S-2238; Kabi; verwendete Substratkonzentrationen 100, 50, 30 und 20 μ M; K_M 45 μ M) und 25 μ l Inhibitor-Lösung oder 25 μ l DMSO (Kontrolle) im Photometer thermostatiert (25°C). Durch Zugabe von 25 μ l Stocklösung wird die Reaktion gestartet.

Herstellung der 0.1M Phosphatpuffer-Lösung (pH 7.5, 0.2 M NaCl):

[0089] 8.90 g Na₂HPO₄ • 2 H₂O, 5.84 g NaCl und 2.50 g Polyethylenglykol 6000 werden in 400 ml destilliertem Wasser gelöst und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 500 ml aufgefüllt (Lösung I). 1.36 g KH₂PO₄, 1.17 g NaCl und 0.50 g Polyethylenglykol 6000 werden in 80 ml destilliertem Wasser gelöst und mit destilliertem Wasser auf ein Gesamtvolumen von 100 ml aufgefüllt (Lösung II). Dann gibt man soviel Lösung II (ca. 85 ml) zu Lösung I bis der pH-Wert 7.5 beträgt. Die Pufferlösung wird stets frisch hergestellt (bei Lagerung im Kühlschrank bei 4°C maximal 10 Tage haltbar).

Tabelle 1

			Pharmak	cologische D	aten der Beisp	ielverbindung	jen 1-10		
	Beispiel Nr.	Ki [μM] FXa	Ki [μM] Thrombin	Ki [μM] Trypsin	APTT1000 [sec]	APTT 100 [sec]	APTT 10 [sec]	APTT 1 [sec]	TT 500 [sec]
	1	<u> </u>			1				
	2))	9.4				
25	3	0.050	>100	>100	157.9	32.4	8.4	2.6	2.4
	4				65.3				
	5				3.5				
30 35	6				9.0				
	7				0.8				
	8				-0.4		**		
	9				6.7				
	10				0.7				

Patentansprüche

45

50

55

15

Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$R1$$
 A
 NH
 $R1$
 $R3$
 $R1$
 $R3$

in der

 R^2

ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carbamoylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Alkylgruppe, eine Cycloal-kylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkinylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Hydroxyalkylgruppe, eine Alkoxyalkylgruppe, eine Aralkyloxygruppe, eine Alkenyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkenyloxycarbonylalkylgruppe oder eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe sein können;

ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carboxylgruppe, eine Alkoygruppe, eine Alkoygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkox

R³, R⁴ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Halogenatom, eine Hydroxygruppe, eine Aminogruppe, eine Nitrogruppe, eine Carboxylgruppe, eine Carbamoylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Alkylgruppe, eine Cycloalkylgruppe, eine Alkenylgruppe, eine Alkinylgruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkoxygruppe, eine Alkenyloxygruppe, eine Alkinyloxygruppe, eine Carboxyalkylgruppe, eine Alkoxycarbonylgruppe, eine Alkenyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylgruppe, eine Alkinyloxycarbonylalkylgruppe sein können oder R³ und R⁴ zusammen mit dem Arylrest, an den sie gebunden sind einen kondensierten Aromaten wie einen Naphthylrest, einen Chinolinrest oder einen Isochinolinrest bilden;



eines der aromatischen Fragmente Phenylen, Thiophen-2,3-diyl, Thiophen-3,4-diyl, Furan-2,3-diyl, Furan-3,4-diyl, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin

X eine geradkettige oder verzweigte Alkylengruppe, eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet,

sowie deren Hydrate, Solvate und physiologisch verträgliche Salze, optisch aktive Formen, Racemate und Diaste- _ reomerengemische.

2. Verbindungen gemäß Anspruch 1, in denen

5

10

15

20

25

30

40

45

50

55

- ein Wasserstoffatom, ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Methoxygruppe, eine Ethoxygruppe, eine tert.-Butyloxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe, eine Allyloxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe bedeuten;
- ein Wasserstoffatom ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Methoxygruppe, eine Ethoxygruppe, eine tert.-Butyloxygruppe, eine Benzyloxygruppe, eine Allyloxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe oder eine Allyloxycarbonylgruppe bedeuten;
- R³, R⁴ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, ein Chloratom, eine Hydroxygruppe, eine Carboxylgruppe, eine Thiocarbamoylgruppe, eine Methylgruppe, eine Ethylgruppe, eine tert.-Butylgruppe, eine Benzyloxygruppe, eine Allyloxygruppe, eine Methoxycarbonylgruppe, eine Ethoxycarbonylgruppe oder eine Allyloxycarbonylgruppe bedeuten oder R³ und R⁴ zusammen mit dem Arylrest an den sie gebunden sind einen Naphthylrest bilden;



eines der aromatischen Fragmente Phenylen, Pyridin-2,3-diyl, Pyridin-3,4-diyl, Pyridin-5,6-diyl bedeutet und

- 35 X eine Carbonylgruppe oder eine SO₂-Gruppe bedeutet, sowie deren Hydrate, Solvate und physiologisch verträgliche Salze, optisch aktive Formen, Racemate und Diastereomerengemische.
 - Pharmazeutische Zubereitungen, enthaltend mindestens eine Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 neben üblichen Träger- und Hilfsstoffen.
 - Verwendung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 zur Herstellung von Arzneimitteln mit antithromboembolischer Wirkung.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 98 10 2751

	EINSCHLÄGIGE	DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgeblich		t erforderlich,	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CI.6)
D,A	T. NAGAHARA, ET AL. (amidinoaryl)propan novel blood coagula inhibitors" JOURNAL OF MEDICINA Bd. 37, Nr. 8, 15.ADC, US, Seiten 1200-1207, X* das ganze Dokumen	oic acid derivation factor Xa L CHEMISTRY, pril 1994, WASI P000608128	atives as	1-4	C07C327/48 A61K31/165 A61K31/18
D,A	R.R. TIDWELL, ET AL anticoagulation wit inhibitors. Xa inh inhibitors" THROMBOSIS RESEARCH Bd. 19, Nr. 3, 1.Au US, Seiten 339-349, XPO * das ganze Dokumen	h synthetic projections versus gust 1980, TAR 00574196	otease thrombin	1-4	
A	US 5 612 363 A (R. 1997 * das ganze Dokumen		18.Mārz	1-4	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.CI.6) CO7C CO7D A61K
Der vo	rliegende Recherchenbericht wu	rde für alle Patentansprü	iche erstellt		
	Recherchenort	Abechlußdetum (der Recherche		Prüter
	DEN HAAG	1.Juli	1998	Eng	11sh, R
X : von Y : von ande A : tech O : nich	ATEGORIE DER GENANNTEN DOK besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindung eren Veröffentlichung derselben Kater nologischer Hintergrund stachriftliche Offenbarung schenliteratur	tet) mit einer D: porte L:	älteres Patentdok nach dem Anmeld in der Anmeldung aus anderen Grün	ument, das jedo edatum veröffer angeführtes Do den angeführtes	itlicht worden ist kurnent Dokument

EPO FORM 1503 03.82 (P04C03)

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 98 10 2751

In diesem Anhang sind die Mitgrieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

01-07-1998

im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	(Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichun	
US 5612363			AU EP WO US US US US	5974696 A 0848708 A 9638421 A 5726173 A 5731308 A 5731311 A 5726198 A 5728697 A	Veröffentlichur 18-12-19 24-06-19 05-12-19 10-03-19 24-03-19 10-03-19 17-03-19	

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtablatt des Europäischen Patentamts, Nr. 12/82